

# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/019528

International filing date: 27 December 2004 (27.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP  
Number: 2003-434160  
Filing date: 26 December 2003 (26.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 03 March 2005 (03.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland  
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

04.01.2005

日本国特許庁  
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 2003年12月26日  
Date of Application:

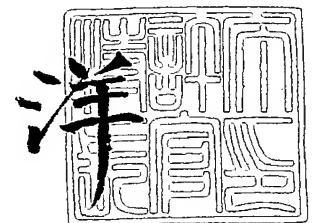
出願番号 特願2003-434160  
Application Number:  
[ST. 10/C]: [JP2003-434160]

出願人 東洋紡績株式会社  
Applicant(s):

2005年 2月18日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小川



【書類名】 特許願  
【整理番号】 A6180  
【提出日】 平成15年12月26日  
【あて先】 特許庁長官 殿  
【国際特許分類】 C08G 73/22  
C08G 73/14

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 上村 彰一

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 永良 哲庸

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 河原 恵造

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 岡本 和文

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 吉田 武史

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 森野 盛雄

【発明者】  
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目 1 番 1 号 東洋紡績株式会社 総合研究  
所内  
【氏名】 堤 正幸

【特許出願人】  
【識別番号】 000003160  
【氏名又は名称】 東洋紡績株式会社

【代理人】  
【識別番号】 100080791  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 高島 一  
【電話番号】 06-6227-1156

【手数料の表示】  
【予納台帳番号】 006965  
【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】  
【物件名】 特許請求の範囲 1  
【物件名】 明細書 1  
【物件名】 図面 1  
【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9712305

## 【書類名】 特許請求の範囲

## 【請求項 1】

ベンゾオキサゾール構造を有する芳香族ジアミン類と、芳香族テトラカルボン酸無水物類とを反応させて得られるポリイミドベンゾオキサゾールからなるフィルムであって、X線回折法で測定される当該フィルムの面配向係数が 0.80～0.89である、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルム。

## 【請求項 2】

空洞共振振動法により測定される当該フィルムの 100GHzにおける誘電正接が 0.0001～0.03である請求項 1 記載のポリイミドベンゾオキサゾールフィルム。

## 【書類名】明細書

【発明の名称】ポリイミドベンゾオキサゾールフィルム

## 【技術分野】

## 【0001】

本発明は、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルム、特に高周波対応の電子部品の基材として好適であり、かつ耐熱性に優れたポリイミドベンゾオキサゾールフィルムに関する。

## 【背景技術】

## 【0002】

情報通信機器（放送機器、移動体無線、携帯通信機器等）、レーダーや高速情報処理装置などといった電子部品の基材の材料として、従来、セラミックが用いられていた。セラミックからなる基材は耐熱性を有し、近年の情報通信機器の信号帯域の高周波数化（GHz帯に達する）にも対応し得る。しかし、セラミックはフレキシブルでなく、薄くできないので使用できる分野が限定される。

## 【0003】

そのため、有機材料からなるフィルムを電子部品の基材として用いる検討がなされ、ポリイミドからなるフィルム、ポリテトラフルオロエチレンからなるフィルムが提案されている。ポリイミドからなるフィルムは耐熱性に優れ、また、強靱であるのでフィルムを薄くできるという長所を備える一方、高周波の信号への適用において、信号強度の低下や信号伝達の遅れなどといった問題が懸念される。ポリテトラフルオロエチレンからなるフィルムは、高周波にも対応し得るが、弾性率が低いのでフィルムを薄くできない点、表面への金属導体や抵抗体などとの接着性が悪いという点、線膨張係数が大きく温度変化による寸法変化が著しくて微細な配線をもつ回路の製造に適さない点等が問題となり、使用できる分野が限定される。このように、耐熱性、高周波対応、フレキシブル性を両立した基材用のフィルムは未だ得られていない。

## 【0004】

また、弾性率を高くしたポリイミドフィルムとして、ベンゾオキサゾール環を主鎖に有するポリイミドからなるポリイミドベンゾオキサゾールフィルムが提案されている（特許文献1参照）。このポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを誘電層とするプリント配線板も提案されている（特許文献2、特許文献3参照）。

【特許文献1】特開平6-56992号公報

【特許文献2】特表平11-504369号公報

【特許文献3】特表平11-505184号公報

## 【発明の開示】

## 【発明が解決しようとする課題】

## 【0005】

しかし、高周波への対応においては、ありふれたポリイミドベンゾオキサゾールフィルムからなる基材の使用は、セラミックからなる基材の使用に比べて劣る。具体的には、高周波信号の伝送効率が低く、応答速度が遅い（パルス信号の立ち上がりが悪い）ため、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを用いた回路の動作が高速化し難い。本発明は、耐熱性、高周波対応、フレキシブル性をより高いレベルで両立した有機材料からなるフィルムを提供することを目的とする。

## 【課題を解決するための手段】

## 【0006】

本発明者らは鋭意検討した結果、特定の高次構造をもたせることによって、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの誘電正接を従来になく低くすることができ、そのようなポリイミドベンゾオキサゾールフィルムが耐熱性、高周波対応、フレキシブル性を併せ持つことを見出して、本発明を完成させた。

すなわち本発明に係るフィルムは、ベンゾオキサゾール構造を有する芳香族ジアミン類と、芳香族テトラカルボン酸無水物類とを反応させて得られるポリイミドベンゾオキサゾール

ールからなるフィルムであって、X線回折法により測定される面配向係数が0.80～0.89であることを特徴とするポリイミドベンゾオキサゾールフィルム（以下、「本発明のフィルム」ともいう）である。本発明の好ましい態様においては、上記フィルムの、空洞共振摂動法により測定される100GHzにおける誘電正接は0.0001～0.03である。

【発明の効果】

【0007】

本発明のフィルムは、従来公知のポリイミドフィルムに比べて、高周波に対してより低損失であり、より応答速度が速いため（パルス信号の立ち上がりが良好）、このポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを用いてなる回路はより高速での動作が期待できる。同時に、従来のポリイミドフィルムより高い剛性、強度、耐熱性も有するので、高周波数化された電子機器への使用やその他の電子機器への使用に好適である。特にフレキシブルな電子回路基板の基材として有用である。

【発明を実施するための最良の形態】

【0008】

本発明のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムは、ベンゾオキサゾール構造を有する芳香族ジアミン類と、芳香族テトラカルボン酸無水物類とを反応させて得られるポリイミドベンゾオキサゾールからなり、かつ、特定の高次構造（後述）をもつフィルムである。上述の「反応」は、まず、溶媒中でジアミン類とテトラカルボン酸無水物類とを開環重付加反応に供してポリアミド酸溶液を得て、次いで、このポリアミド酸溶液から必要に応じてグリーンフィルムなどを成形した後に脱水縮合（イミド化）することによりなされる。

【0009】

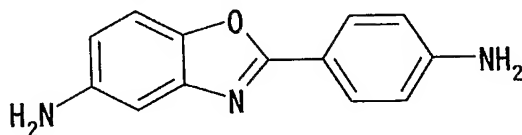
<芳香族ジアミン類>

本発明で用いるベンゾオキサゾール構造を有する芳香族ジアミン類としては、具体的には以下のものが挙げられる。

【0010】

【化1】

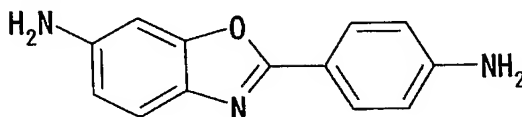
5-アミノ-2-(p-アミノフェニル)ベンゾオキサゾール



【0011】

【化2】

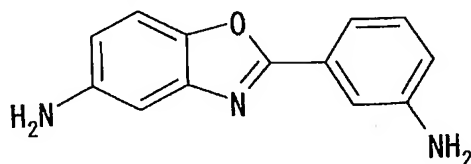
6-アミノ-2-(p-アミノフェニル)ベンゾオキサゾール



【0012】

【化3】

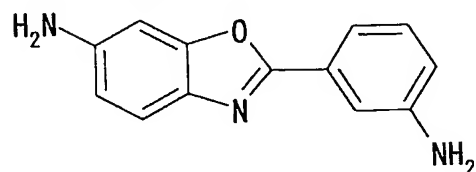
5-アミノ-2-(m-アミノフェニル)ベンゾオキサゾール



【0013】

【化4】

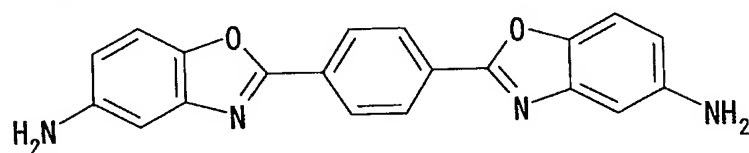
6-アミノ-2-(m-アミノフェニル)ベンゾオキサゾール



【0014】

【化5】

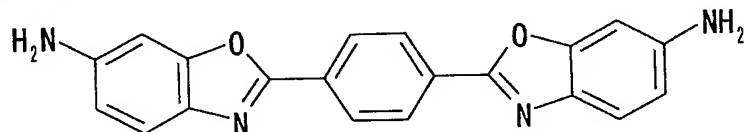
2,2'-p-フェニレンビス(5-アミノベンゾオキサゾール)



【0015】

【化6】

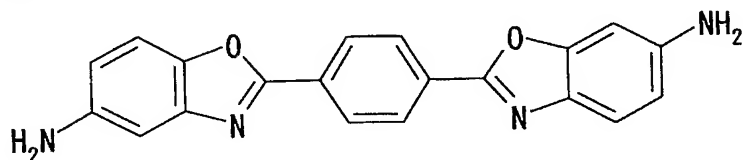
2,2'-p-フェニレンビス(6-アミノベンゾオキサゾール)



【0016】

【化7】

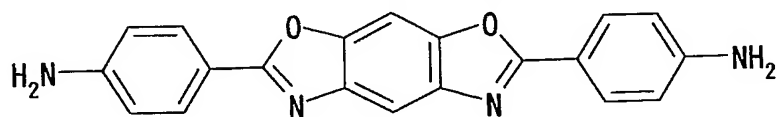
1-(5-アミノベンゾオキサゾロ)-4-(6-アミノベンゾオキサゾロ)ベンゼン



【0017】

【化8】

2,6-(4,4'-ジアミノジフェニル)ベンゾ[1,2-d:5,4-d']ビスオキサゾール

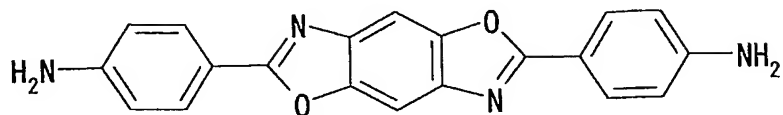


【0018】



## 【化 9】

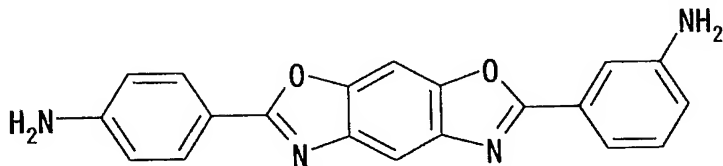
2,6-(4,4'-ジアミノジフェニル)ベンゾ[1,2-d:4,5-d']ビスオキサゾール



【0019】

## 【化10】

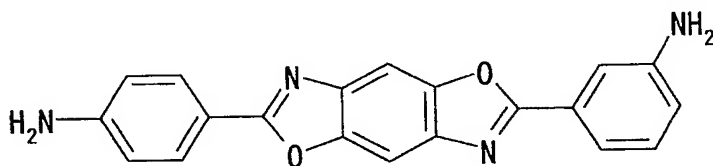
2,6-(3,4'-ジアミノジフェニル)ベンゾ[1,2-d:5,4-d']ビスオキサゾール



【0020】

## 【化11】

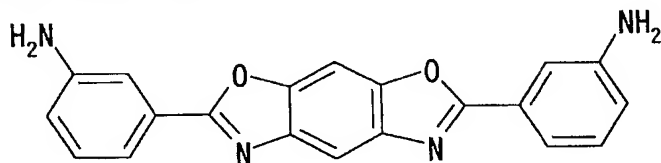
2,6-(3,4'-ジアミノジフェニル)ベンゾ[1,2-d:4,5-d']ビスオキサゾール



【0021】

## 【化12】

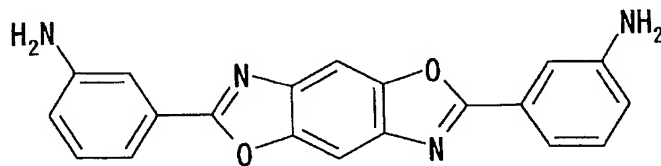
2,6-(3,3'-ジアミノジフェニル)ベンゾ[1,2-d:5,4-d']ビスオキサゾール



【0022】

## 【化13】

2,6-(3,3'-ジアミノジフェニル)ベンゾ[1,2-d:4,5-d']ビスオキサゾール



【0023】

これらの中でも、合成のし易さの観点から、アミノ（アミノフェニル）ベンゾオキサゾールの各異性体が好ましい。ここで、「各異性体」とは、アミノ（アミノフェニル）ベンゾオキサゾールが有する2つアミノ基が配位位置に応じて定められる各異性体である（例；上記「化1」～「化4」に記載の各化合物）。これらのジアミンは、単独で用いてもよいし、二種以上を併用してもよい。

## 【0024】

本発明においては、全ジアミンの30モル%以下であれば下記に例示されるベンゾオキサザール構造を有しないジアミン類を一種または二種以上、併用しても構わない。そのようなジアミン類としては、例えば、4, 4'-ビス(3-アミノフェノキシ)ビフェニル、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]ケトン、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]スルフィド、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]スルホン、2, 2'-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、2, 2'-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、m-フェニレンジアミン、o-フェニレンジアミン、p-フェニレンジアミン、m-アミノベンジルアミン、p-アミノベンジルアミン、3, 3'-ジアミノジフェニルエーテル、3, 4'-ジアミノジフェニルエーテル、4, 4'-ジアミノジフェニルエーテル、3, 3'-ジアミノジフェニルスルフィド、3, 3'-ジアミノジフェニルスルホキシド、3, 4'-ジアミノジフェニルスルホキシド、4, 4'-ジアミノジフェニルスルホキシド、3, 3'-ジアミノジフェニルスルホン、3, 4'-ジアミノジフェニルスルホン、4, 4'-ジアミノジフェニルスルホン、3, 3'-ジアミノベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノベンゾフェノン、4, 4'-ジアミノベンゾフェノン、3, 3'-ジアミノジフェニルメタン、3, 4'-ジアミノジフェニルメタン、4, 4'-ジアミノジフェニルメタン、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]メタン、1, 1-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]エタン、1, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]エタン、1, 1-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、1, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、1, 3-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、2, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、1, 1-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]ブタン、1, 3-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]ブタン、1, 4-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]ブタン、2, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]ブタン、2, 3-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]ブタン、2- [4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]-2- [4-(4-アミノフェノキシ)-3-メチルフェニル]プロパン、2, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)-3-メチルフェニル]プロパン、2- [4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]-2- [4-(4-アミノフェノキシ)-3, 5-ジメチルフェニル]プロパン、2, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)-3, 5-ジメチルフェニル]プロパン、2, 2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、1, 4-ビス(3-アミノフェノキシ)ベンゼン、1, 3-ビス(3-アミノフェノキシ)ベンゼン、1, 4-ビス(4-アミノフェノキシ)ベンゼン、4, 4'-ビス(4-アミノフェノキシ)ビフェニル、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]ケトン、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]スルフィド、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]スルホキシド、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]スルホン、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]エーテル、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニル]エーテル、1, 3-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)ベンゾイル]ベンゼン、1, 3-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)ベンゾイル]ベンゼン、1, 4-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)ベンゾイル]ベンゼン、4, 4'-ビス[(3-アミノフェノキシ)ベンゾイル]ベンゼン、1, 1-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、1, 3-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、3, 4'-ジアミノジフェニルスルフィド、2, 2-ビス[3-(3-アミノフェノキシ)フェニル]-1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロプロパン、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]メタン、1, 1-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]エタン、1, 2-ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]エタン、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]スルホキシド、4, 4'-ビス[3-(4-アミノフェノキシ)ベンゾイル]ジフェニルエーテル、4, 4'-ビス[3-(3-アミノフェノキシ)ベンゾイル]ジフェニルエーテル、4

, 4'-ビス [4-(4-アミノ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル) フェノキシ] ベンゾフェノン、4, 4'-ビス [4-(4-アミノ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル) フェノキシ] ジフェニルスルホン、ビス [4-{4-(4-アミノフェノキシ) フェノキシ} フェニル] スルホン、1, 4-ビス [4-(4-アミノフェノキシ) フェノキシ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル] ベンゼン、1, 3-ビス [4-(4-アミノフェノキシ) フェノキシ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル] ベンゼン、1, 3-ビス [4-(4-アミノ-6-トリフルオロメチルフェノキシ)- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル] ベンゼン、1, 3-ビス [4-(4-アミノ-6-フルオロフェノキシ)- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル] ベンゼン、1, 3-ビス [4-(4-アミノ-6-メチルフェノキシ)- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル] ベンゼン、1, 3-ビス [4-(4-アミノ-6-シアノフェノキシ)- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル] ベンゼン、3, 3'-ジアミノ-4, 4'-ジフェノキシベンゾフェノン、4, 4'-ジアミノ-5, 5'-ジフェノキシベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノ-4, 5'-ジフェノキシベンゾフェノン、3, 3'-ジアミノ-4-フェノキシベンゾフェノン、4, 4'-ジアミノ-5-フェノキシベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノ-4-フェノキシベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノ-5'-フェノキシベンゾフェノン、3, 3'-ジアミノ-4, 4'-ジビフェノキシベンゾフェノン、4, 4'-ジアミノ-5, 5'-ジビフェノキシベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノ-4, 5'-ジビフェノキシベンゾフェノン、3, 3'-ジアミノ-4-ビフェノキシベンゾフェノン、4, 4'-ジアミノ-5-ビフェノキシベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノ-4-ビフェノキシベンゾフェノン、3, 4'-ジアミノ-5'-ビフェノキシベンゾフェノン、1, 3-ビス (3-アミノ-4-フェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 4-ビス (3-アミノ-4-フェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 3-ビス (4-アミノ-5-フェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 4-ビス (4-アミノ-5-フェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 3-ビス (3-アミノ-4-ビフェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 4-ビス (3-アミノ-4-ビフェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 3-ビス (4-アミノ-5-ビフェノキシベンゾイル) ベンゼン、1, 4-ビス (4-アミノ-5-ビフェノキシベンゾイル) ベンゼン、2, 6-ビス [4-(4-アミノ- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル) フェノキシ] ベンゾニトリルおよび上記芳香族ジアミンの芳香環上の水素原子の一部もしくは全てがハロゲン原子、炭素数1~3のアルキル基またはアルコキシル基、シアノ基、またはアルキル基またはアルコキシル基の水素原子の一部もしくは全部がハロゲン原子で置換された炭素数1~3のハロゲン化アルキル基またはアルコキシル基で置換された芳香族ジアミン等が挙げられる。

## 【0025】

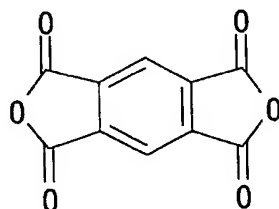
<芳香族テトラカルボン酸無水物類>

本発明で用いられるテトラカルボン酸無水物は芳香族テトラカルボン酸無水物類である。芳香族テトラカルボン酸無水物類としては、具体的には、以下のものが挙げられる。

## 【0026】

## 【化14】

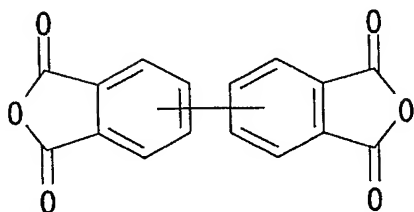
ピロメリット酸無水物



## 【0027】

【化15】

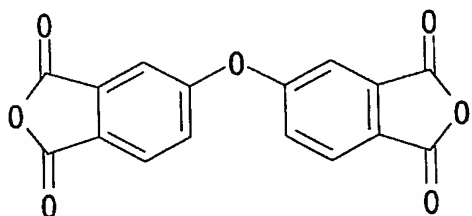
3,3',4,4'-ビフェニルテトラカルボン酸無水物



【0028】

【化16】

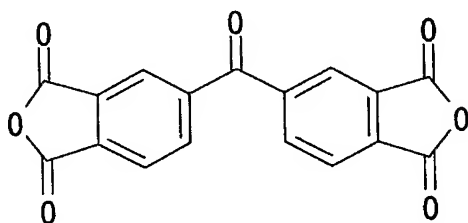
4,4'-オキシジフタル酸無水物



【0029】

【化17】

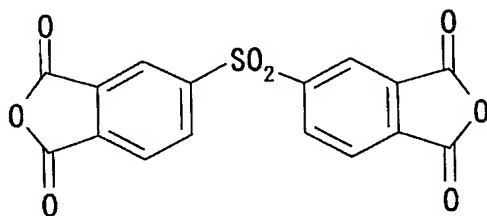
3,3',4,4'-ベンゾフェノンテトラカルボン酸無水物



【0030】

【化18】

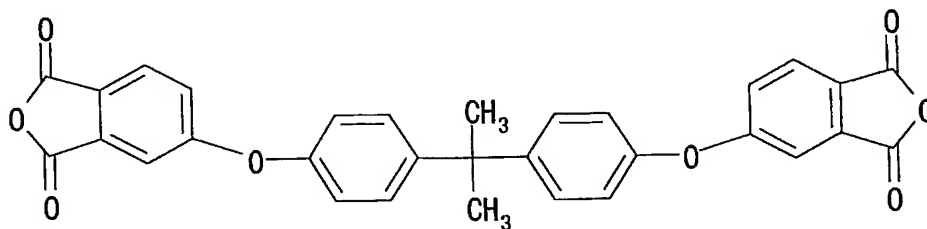
3,3',4,4'-ジフェニルスルホンテトラカルボン酸無水物



【0031】

## 【化19】

2,2-ビス[4-(3,4-ジカルボキシフェノキシ)フェニル]プロパン酸無水物



## 【0032】

これらのテトラカルボン酸二無水物は単独で用いてもよいし、二種以上を併用してもよい。

## 【0033】

本発明においては、全テトラカルボン酸二無水物の30モル%以下であれば下記に例示される非芳香族のテトラカルボン酸二無水物類を一種または二種以上、併用しても構わない。そのようなテトラカルボン酸二無水物としては、例えば、ブタン-1,2,3,4-テトラカルボン酸二無水物、ペンタン-1,2,4,5-テトラカルボン酸二無水物、シクロブタンテトラカルボン酸二無水物、シクロペンタン-1,2,3,4-テトラカルボン酸二無水物、シクロヘキサン-1,2,4,5-テトラカルボン酸二無水物、シクロヘキサ-1-エン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、3-エチルシクロヘキサ-1-エン-3-(1,2),5,6-テトラカルボン酸二無水物、1-メチル-3-エチルシクロヘキサン-3-(1,2),5,6-テトラカルボン酸二無水物、1-メチル-3-エチルシクロヘキサ-1-エン-3-(1,2),5,6-テトラカルボン酸二無水物、1-エチルシクロヘキサン-1-(1,2),3,4-テトラカルボン酸二無水物、1-プロピルシクロヘキサン-1-(2,3),3,4-テトラカルボン酸二無水物、1,3-ジプロピルシクロヘキサン-1-(2,3),3-(2,3)-テトラカルボン酸二無水物、ジシクロヘキシル-3,4,3',4'-テトラカルボン酸二無水物、ビスシクロ[2.2.1]ヘプタン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、1-プロピルシクロヘキサン-1-(2,3),3,4-テトラカルボン酸二無水物、1,3-ジプロピルシクロヘキサン-1-(2,3),3-(2,3)-テトラカルボン酸二無水物、ジシクロヘキシル-3,4,3',4'-テトラカルボン酸二無水物、ビスシクロ[2.2.1]ヘプタン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、ビスシクロ[2.2.2]オクタン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、ビスシクロ[2.2.2]オクト-7-エン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物等が挙げられる。これらのテトラカルボン酸二無水物は単独で用いてもよいし、二種以上を併用してもよい。

## 【0034】

ジアミン類と、テトラカルボン酸二無水物類とを重合してポリアミド酸を得るときに用いる溶媒は、原料となるモノマーおよび生成するポリアミド酸のいずれをも溶解するものであれば特に限定されないが、極性有機溶媒が好ましく、例えば、N-メチル-2-ピロリドン、N-アセチル-2-ピロリドン、N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジエチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホリックアミド、エチルセロソルブアセテート、ジエチレングリコールジメチルエーテル、スルホラン、ハロゲン化フェノール類等があげられる。これらの溶媒は、単独あるいは混合して使用することができる。溶媒の使用量は、原料となるモノマーを溶解するのに十分な量であればよく、具体的な使用量としては、モノマーを溶解した溶液に占めるモノマーの重量が、通常5~40重量%、好ましくは10~30重量%となるような量が挙げられる。

## 【0035】

ポリアミド酸を得るための重合反応（以下、単に「重合反応」ともいう）の条件は従来

公知の条件を適用すればよく、具体例として、有機溶媒中、0～80℃の温度範囲で、10分～30時間連続して攪拌および／または混合することが挙げられる。必要により重合反応を分割したり、温度を上下させてもかまわない。この場合に、両モノマーの添加順序には特に制限はないが、芳香族ジアミン類の溶液中に芳香族テトラカルボン酸無水物類を添加するのが好ましい。重合反応によって得られるポリアミド酸溶液に占めるポリアミド酸の重量は、好ましくは5～40重量%、より好ましくは10～30重量%であり、前記溶液の粘度はブルックフィールド粘度計による測定(25℃)で、送液の安定性の点から、好ましくは10～2000 Pa・sであり、より好ましくは100～1000 Pa・sである。

#### 【0036】

重合反応中に真空脱泡することは、良質なポリアミド酸の有機溶媒溶液を製造するのに有効である。また、重合反応の前に芳香族ジアミン類に少量の末端封止剤を添加して重合を制御することを行ってもよい。末端封止剤としては、無水マレイン酸等といった炭素-炭素二重結合を有する化合物が挙げられる。無水マレイン酸を使用する場合の使用量は、芳香族ジアミン類1モル当たり好ましくは0.001～1.0モルである。

#### 【0037】

重合反応により得られるポリアミド酸溶液から、ポリイミドフィルムを形成するためには、ポリアミド酸溶液を支持体上に塗布して乾燥することによりグリーンフィルムを得て、次いで、グリーンフィルムを熱処理に供することでイミド化反応させる方法が挙げられる。

#### 【0038】

ポリアミド酸溶液を塗布する支持体は、ポリアミド酸溶液をフィルム状に成形するに足る程度の平滑性、剛性を有していればよく、表面が金属、プラスチック、ガラス、磁器などであるドラムまたはベルト状回転体などが挙げられる。中でも、支持体の表面は好ましくは金属であり、より好ましくは錆びなくて耐腐食に優れるステンレスである。支持体の表面にはCr、Ni、Snなどの金属メッキを施してもよい。支持体表面は必要に応じて鏡面にしたり、あるいは梨地状に加工することができる。支持体へのポリアミド酸溶液の塗布は、スリット付き口金からの流延、押出機による押出し、スキージコーティング、リバースコーティング、ダイコーティング、アプリケーションコーティング、ワイヤーバーコーティング等を含むが、これらに限られず、従来公知の溶液の塗布手段を適宜用いることができる。

#### 【0039】

支持体上に塗布したポリアミド酸を乾燥してグリーンフィルムを得る条件は特に限定はなく、温度としては70～150℃が例示され、好ましくは80～120℃であり、乾燥時間としては、5～180分間が例示され、好ましくは10～120分間、より好ましくは30～90分間である。そのような条件を達する乾燥装置も従来公知のものを適用でき、熱風、熱窒素、遠赤外線、高周波誘導加熱などを挙げることができる。次いで、得られたグリーンフィルムから目的のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを得るために、イミド化反応を行わせる。一般には上記乾燥よりも高温での処理によりイミド化反応が進行して、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを得ることができる。なお、本発明者らは、イミド化反応の条件により得られるフィルムの面配向係数を左右し得るという新知見を得た(後述)。

#### 【0040】

##### <面配向係数>

本発明のフィルムは、X線回折法で測定される面配向係数が0.80～0.89である。フィルムの面配向係数が0.80未満であると、フィルムの誘電正接が大きくなって高周波での使用に適さない。

面配向係数とはフィルムを構成する分子の高次構造を表現するパラメーターであって、フィルムを構成する分子のうち、高い秩序性を有する結晶部分において、その構成単位である結晶格子のある特定格子面が、フィルム面に対して配向している程度を数値化したも

のである。この数値が高いほど、前記特定格子面の向きとフィルム面の向きとの差が小さいことを意味する。本発明のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムにおける「ある特定格子面」とは、 $2\theta = 21.8^\circ$  付近の回折ピークを与える格子面である。フィルムの面配向係数の具体的な測定の操作は実施例の項に記載する。

#### 【0041】

一般に、フィルムの面配向係数を制御する手段としては、グリーンフィルム成膜時の昇温プロファイルを調整したり、イミド化時に延伸を施したりする手段などが挙げられ、本発明のフィルムにも上記手段を適用し得る。たとえば、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの面配向係数を高くするためには、グリーンフィルムに加える熱量を小さくしたり、イミド化反応中にフィルムを縦方向、横方向、あるいは縦横両方向に延伸したりする手段が挙げられる。逆に、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの面配向係数を低くするためには、グリーンフィルムに加える熱量を高くしたりする手段が挙げられる。また、本発明者らは、ポリイミド前駆体（ポリアミド酸）をイミド化する際の加熱条件により、得られるフィルムの面配向係数を制御し得るという新たな知見を見出した。

#### 【0042】

##### <イミド化反応の加熱条件>

上述したように、一般にポリイミドフィルムは、ポリアミド酸溶液を乾燥して得られるグリーンフィルムを加熱してイミド化反応を行わせることによって得られる。得られるフィルムが上述の面配向係数を呈しやすくなるという点からは以下のイミド化が挙げられる。

#### 【0043】

イミド化の方法：熱閉環法による2段階の熱処理、

1 段階目の熱処理：150～250℃で1～10分間の処理、

2 段階目の熱処理：400～600℃で0.1～15分間の処理、

1 段階目の熱処理終了後から2 段階目の熱処理開始までの昇温条件：2～7℃/秒。

#### 【0044】

熱閉環法とは、ポリアミド酸を加熱することでイミド化する方法である。ポリアミド酸溶液に閉環触媒および脱水剤を含有させておいて、上記閉環触媒および脱水剤の作用によってイミド化反応を促進しても構わない。この方法では、ポリアミド酸溶液を支持体に塗布した後、イミド化反応を一部進行させて自己支持性を有するフィルムを形成した後に、加熱によってイミド化を完全に行わせることができる。

#### 【0045】

閉環触媒をポリアミド酸溶液に加えるタイミングは特に限定はなく、ポリアミド酸を得るための重合反応を行う前に予め加えておいてもよい。閉環触媒の具体例としては、トリメチルアミン、トリエチルアミンなどといった脂肪族第3級アミンや、イソキノリン、ピリジン、ベータピコリンなどといった複素環式第3級アミンなどが挙げられ、中でも、複素環式第3級アミンから選ばれる少なくとも一種のアミンが好ましい。ポリアミド酸1モルに対する閉環触媒の使用量は特に限定はないが、好ましくは0.5～8モルである。

#### 【0046】

脱水剤をポリアミド酸溶液に加えるタイミングも特に限定はなく、ポリアミド酸を得るための重合反応を行う前に予め加えておいてもよい。脱水剤の具体例としては、無水酢酸、無水プロピオン酸、無水酪酸などといった脂肪族カルボン酸無水物や、無水安息香酸などといった芳香族カルボン酸無水物などが挙げられ、中でも、無水酢酸、無水安息香酸あるいはそれらの混合物が好ましい。また、ポリアミド酸1モルに対する脱水剤の使用量は特に限定はないが、好ましくは0.1～4モルである。脱水剤を用いる場合には、アセチルアセトンなどといったゲル化遅延剤を併用してもよい。

#### 【0047】

支持体に形成されたポリイミドフィルムの前駆体（グリーンシート、フィルム）を完全にイミド化する前に支持体から剥離してもよいし、イミド化後に剥離してもよい。

#### 【0048】

### <誘電正接>

上記のような本発明のフィルムは、高周波に対して小さな誘電正接を呈するが故に、高周波用途に適している。ここで、フィルムの誘電正接はフィルム面方向に入る信号に対して定義される。高周波対応の観点からはフィルムの誘電正接は小さい方が好ましく、空洞共振振動法により測定される本発明のフィルムの100GHzにおける誘電正接は、好ましくは0.03以下であり、より好ましくは0.02以下であり、更に好ましくは0.01以下である。本発明のフィルムの100GHzにおける誘電正接は小さい方が好ましく、その下限は特に定められるものではないが、フィルム製造上の観点から、例えば0.0001が挙げられる。本発明では、フィルムの誘電正接を空洞共振振動法により測定する。具体的な測定の操作は実施例の項に記載する。

#### 【0049】

本発明者らは、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの面配向係数の制御により当該フィルムの誘電正接を制御し得ることを新たに見出した。その他にフィルムの誘電正接を制御し得る手段には、イミド化せずにポリアミド酸のままフィルムに残る化合物の割合（以下、「未反応ポリアミド酸の割合」ともいう）を調整したり、フィルムの密度を調整したりする手段が挙げられる。たとえば、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの誘電正接を高くするためには、未反応ポリアミド酸の割合を高くしたり、フィルムの密度を低くしたりする手段が挙げられる。逆に、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの誘電正接を低くするためには、未反応ポリアミド酸の割合を低くしたり、フィルムの密度を高くしたりする手段が挙げられる。

#### 【0050】

本発明のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの厚さは特に限定されないが、電子基板の基材に用いることを考慮すると、通常1～150 $\mu$ m、好ましくは3～50 $\mu$ mである。この厚さはポリアミド酸溶液を支持体に塗布する際の塗布量や、ポリアミド酸溶液の濃度によって容易に制御し得る。

#### 【0051】

本発明のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムは、通常は無延伸フィルムであるが、1軸または2軸に延伸しても構わない。ここで、無延伸フィルムとは、テンター延伸、ロール延伸、インフレーション延伸などによってフィルムの面拡張方向に機械的な外力を意図的に加えずに得られるフィルムをいう。

#### 【実施例】

#### 【0052】

以下、実施例及び比較例を示して本発明をより具体的に説明するが、本発明は以下の実施例によって限定されるものではない。なお、以下の実施例における物性の評価方法は以下の通りである。

#### 【0053】

1. ポリアミド酸の還元粘度 ( $\eta_{sp}/C$ )

ポリマー濃度が0.2g/dlとなるようにN-メチル-2-ピロリドンに溶解した溶液をウベローデ型の粘度管により30℃で測定した。

#### 【0054】

2. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの厚さ

マイクロメーター（ファインリ्यूフ社製、ミリトロン1245D）を用いて測定した。

#### 【0055】

3. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの引張弾性率、引張破断強度および破断伸度  
測定対象のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを、流れ方向（MD方向）および幅方向（TD方向）にそれぞれ100mm×10mmの短冊状に切り出したものを試験片とした。引張試験機（島津製作所製、オートグラフ（R）機種名AG-5000A）を用い、引張速度50mm/分、チャック間距離40mmの条件で、MD方向、TD方向それぞれについて、引張弾性率、引張強度及び破断伸度を測定した。



【 0 0 5 6 】

## 4. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの線膨張係数 (CTE)

4. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムは線膨張係数（ $\alpha$ ）として、  
測定対象のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムについて、下記条件にてMD方向およびTD方向の伸縮率を測定し、30℃～45℃、45℃～60℃、…と15℃の間隔での伸縮率/温度を測定し、この測定を300℃まで行い、全測定値の平均値をCTEとして算出した。MD方向、TD方向の意味は上記「3.」の測定と同様である。

装置名 ; MACサイエンス社製TMA4000S  
試料長さ ; 20mm  
試料幅 ; 2mm  
昇温開始温度 ; 25℃  
昇温終了温度 ; 400℃  
昇温速度 ; 5℃/min  
雰囲気 ; アルゴン

【 0 0 5 7 】

5. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの融点、ガラス転移温度

5. 求リイミドベンゾオキサゾールフィルムが融点、ガラス転移温度  
測定対象のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムについて、下記条件で示差走査熱量  
測定 (DSC) を行い、融点 (融解ピーク温度  $T_{pm}$ ) とガラス転移点 ( $T_{mg}$ ) を J I  
S K 7121 に準拠して求めた。

装置名 ; M A Cサイエンス社製D S C 3 1 0 0 S  
 パン ; アルミパン (非気密型)  
 試料重量 ; 4 m g  
 昇温開始温度 ; 3 0 ℃  
 昇温終了温度 ; 6 0 0 ℃  
 昇温速度 ; 2 0 ℃ / m i n  
 雰囲気 ; アルゴン

【 0 0 5 8 】

## 6. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの熱分解温度

6. 求リイミドベンゾオキサゾールフィルムの熱分解温度  
測定対象のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを十分に乾燥したものを試料として、下記条件で熱天秤測定 (TGA) を行い、試料の重量が 5 % 減る温度を熱分解温度とみなした。

装置名	;	MACサイエンス社製TG-DTA2000S
パン	;	アルミパン（非気密型）
試料重量	;	10mg
昇温開始温度	;	30℃
昇温速度	;	20℃/min
雰囲気	;	アルゴン

【 0 0 5 9 】

## 7. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの面配向係数

測定対象のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを測定治具に装着して以下の条件にてX線回折測定を行って、 $2\theta = 21.8^\circ$  付近に現れる回折ピークについての極点図を求めた。

装置名	； (株) リガク製 R I N T 2 1 0 0 P C、多目的試料台
電圧、電流値	； 4 0 k V、4 0 m A
測定法	； 反射法および透過法
走査範囲	； 反射法 $\alpha$ ； 1 5 ~ 9 0 ° / 2 . 5 ° 間隔 $\beta$ ； 0 ~ 3 6 0 ° / 5 ° 間隔 反射法 $\alpha$ ； 0 ~ 1 5 ° / 2 . 5 ° 間隔 $\beta$ ； 0 ~ 3 6 0 ° / 5 ° 間隔
スリット	； D S 0 . 1 m m、S S 7 m m、R S 7 m m、 縦発散制限スリット 1 . 2 m m

走査スピード ; 連続 (360° / min)  
検出器 ; シンチレーションカウンター

**【0060】**

図1は、この極点図を模式的に表したものである。図中、2本の破線部における回折強度プロファイルからピーク半値幅 ( $H_{MD}$  および  $H_{TD}$ ) を求め、 $H_{MD}$  および  $H_{TD}$  の平均値を  $H_a$  (単位: °) と定義した。尚、ピーク半値幅は、リガク製解析プログラムを用いて求めた。このようにして得られた  $H_a$  から、ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの面配向係数を次式により算出した。

$$\text{面配向係数} = (180^\circ - H_a) \div 180^\circ$$

**【0061】**

8. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの体積抵抗率  
JIS C2318 準拠の方法にて、体積抵抗率を測定した。

**【0062】**

9. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの絶縁破壊電圧  
JIS C2318 準拠の方法にて、絶縁破壊電圧を測定した。

**【0063】**

10. ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの誘電正接  
(試験片の作製)

ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを、必要厚みになる枚数重ね、300 kgf / cm<sup>2</sup> の荷重を加えて圧着して1.6 mm × 1.5 mm × 75 mmの角柱状試験片を作製した。

(試験片の測定)

上記試料についてアジレントテクノロジー社製、N5250Aミリ波PNAシリーズ・ネットワーク・アナライザを用い、空洞共振摂動法により1 GHz、10 GHz、100 GHzでの比誘電率、誘電正接を測定した。

**【0064】**

(ポリアミド酸溶液の調製)

窒素導入管、温度計、攪拌棒を備えた反応容器内を窒素置換した後、500重量部の5-アミノ-2-(p-アミノフェニル)ベンゾオキサゾールを入れた。次いで、5000重量部のN-メチル-2-ピロリドンを加えて完全に溶解させてから、485重量部のピロメリット酸二無水物を加えて、25℃にて15時間攪拌すると、褐色の粘調なポリアミド酸溶液が得られた。この還元粘度 ( $\eta_{sp}/C$ ) は2.0であった。

**【0065】**

(ポリアミド酸のグリーンフィルムの製造)

このポリアミド酸溶液をステンレスベルトにコーティングし (スキージ/ベルト間のギャップは、650 μm)、90℃にて60分間乾燥した。乾燥後に自己支持性となったポリアミド酸フィルムをステンレスベルトから剥離して、厚さ40 μmのグリーンフィルムを得た。

**【0066】**

(ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの製造)

得られたグリーンフィルムを、窒素置換された連続式の熱処理炉に通し、表1記載の条件で2段階の加熱を施して、イミド化反応を進行させた。その後、5分間で室温にまで冷却することで、褐色を呈する実施例1~2、比較例1~3のポリイミドベンゾオキサゾールフィルムを得た。得られた各ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムの測定結果を表1に記載する。

**【0067】**

【表 1】

			実施例 1	実施例 2	比較例 1	比較例 2	比較例 3
仕 化 条 件	一段目	温度(℃)	170	200	170	200	130
		時間(分)	3	2	3	1	3
	昇温速度(℃/秒)		3	6	0.5	3	2
	二段目	温度(℃)	450	500	380	380	450
		時間(分)	7	1	5	10	5
厚さ(μm)			25	25	25	25	25
引張弾性率 (GPa)		MD	7.9	9.0	4.1	7.5	6.2
		TD	7.9	9.0	3.9	7.2	6.1
引張破断強度 (MPa)		MD	350	380	300	350	280
		TD	340	370	280	310	250
破断伸度 (%)		MD	25	25	58	47	20
		TD	24	24	55	44	15
線膨張係数 (ppm)		MD	6	5	24	17	12
		TD	5	4	20	15	10
融点(℃)			無	無	無	無	無
ガラス転移温度(℃)			無	無	無	無	無
熱分解温度(℃)			610	620	590	620	590
面配向係数			0.82	0.87	0.75	0.78	0.77
体積抵抗率 ( $\times 10^{16} \Omega \text{cm}$ )			1.5	2.0	0.9	1.0	1.0
絶縁破壊電圧(kV)			6.8	6.5	4.2	3.8	5.1
比誘電率	1GHz		3.0	2.8	3.2	3.1	3.2
	10GHz		2.9	2.7	3.0	3.0	3.1
	100GHz		2.8	2.7	2.9	2.9	3.1
誘電正接	1GHz		0.008	0.006	0.060	0.041	0.060
	10GHz		0.006	0.004	0.058	0.035	0.051
	100GHz		0.002	0.001	0.050	0.032	0.045

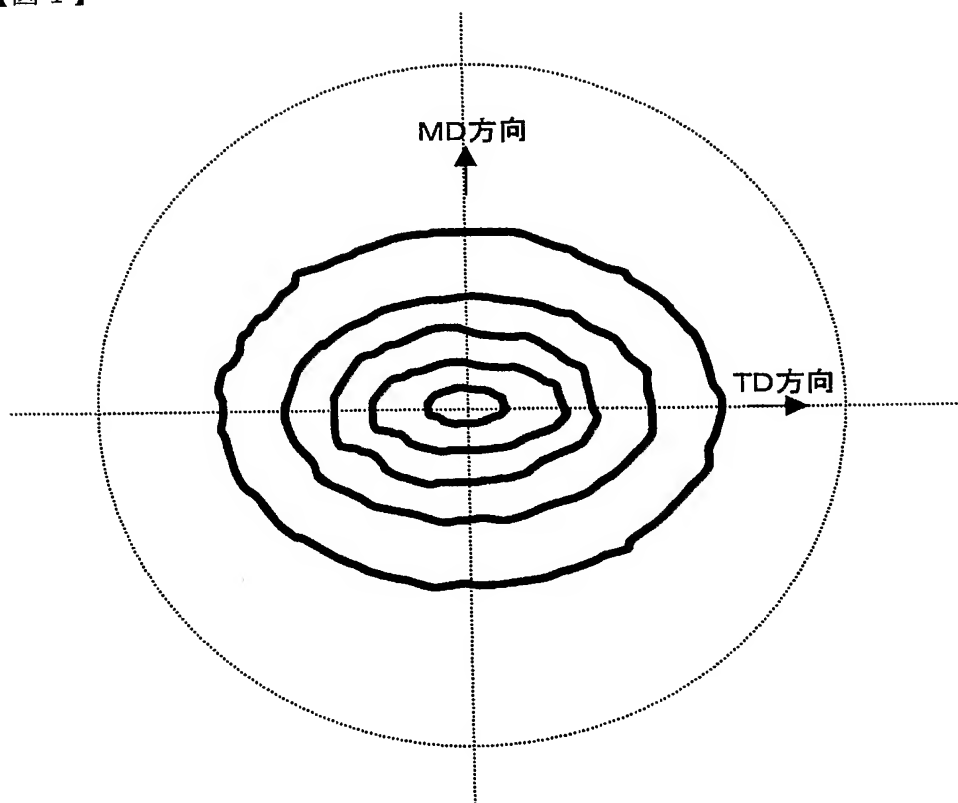
【図面の簡単な説明】


【0068】

【図1】 ポリイミドベンゾオキサゾールフィルムのX線回折極点図を模式的に表す。

【書類名】 図面

【図 1】





【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 耐熱性、高周波対応、フレキシブル性をより高いレベルで両立した有機材料からなるフィルムを提供すること。

【解決手段】 ベンゾオキサゾール構造を有する芳香族ジアミン類と、芳香族テトラカルボン酸無水物類とを反応させて得られるポリイミドベンゾオキサゾールからなるフィルムであって、X線回折法で測定される当該フィルムの面配向係数が0.80～0.89であり、空洞共振振動法により測定される100GHzにおける誘電正接が、好ましくは0.0001～0.03であるポリイミドベンゾオキサゾールフィルム。

【選択図】 なし

特願 2 0 0 3 - 4 3 4 1 6 0

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[ 0 0 0 0 0 3 1 6 0 ]

1. 変更年月日

1 9 9 0 年 8 月 1 0 日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市北区堂島浜 2 丁目 2 番 8 号

氏 名

東洋紡績株式会社